PCT

世界知的所有権機関 事 務 局 特許協力条約に基づいて公開された国際出願



(51) 国際特許分類6 C07D 277/56, 417/12, 417/14, A61K 31/425, 31/435, 31/495, 31/535

(11) 国際公開番号

WO97/03058

(43) 国際公開日

1997年1月30日(30.01.97)

(21) 国際出願番号

РСТ/ЛР96/01862

A1

(74) 代理人

1996年7月5日(05.07.96)

弁理士 北川富造(KITAGAWA, Tomizo) 〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号 大正製薬株式会社 特許部 Tokyo, (JP)

(22) 国際出願日

(30) 優先権データ 特願平7/171893

1995年7月7日(07.07.95)

DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 大正製薬株式会社

(TAISHO PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP] 〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

佐藤正和(SATO, Masakazu)[JP/JP]

真中 晃(MANAKA, Akira)[JP/JP]

高橋敬子(TAKAHASHI, Keiko)[JP/JP]

川島 豊(KAWASHIMA, Yutaka)[JP/JP]

畑山勝男(HATAYAMA, Katsuo)[JP/JP]

〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号

大正製薬株式会社内 Tokyo, (JP)

AU, CA, CN, KR, US, 欧州特許 (AT, BE, CH,

添付公開書類

国際調査報告書

(54)Title: 4-ALKYLTHIAZOLINE DERIVATIVES

(54)発明の名称 4-アルキルチアソリン誘導体

To provide compounds having an excellent platelet agglutination inhibiting effect and a good peroral activity. Thiazoline derivatives represented by general formula (I) and salts thereof; wherein R¹ represents formula (II), wherein R¹¹ and R¹² represent each hydrogen, alkyl, alkoxy-carbonyl, cycloalkyl, optionally substituted phenyl or optionally substituted aralkyl; or by formula (III), wherein R²¹ and R²² represent each hydrogen or alkyl; m and n represent each an integer of 1 to 3; and A represents methylene, carbonyl, ethylenedioxymethylene, oxygen, sulfur, sulfinyl, sulfonyl or by formula (IV) or imidazolin-2-yl; R2 represents alkyl, cycloalkyl or phenyl; R3 represents hydrogen or alkyl; and R4 represents alkyl.

(57) 要約

目的: 優れた血小板凝集抑制作用を有し、かつ良好な経口活性を示す化合物を

提供する。 構成: 式

$$\begin{array}{c|c}
HN & O & S & N - (CH_2)_2 - CO_2R^3 \\
R^4 & R^4 & H
\end{array}$$

[式中、R1は式

(式中、R¹¹及びR¹¹はそれぞれ水素原子、アルキル基、アルコキシカルボニル 基、シクロアルキル基、フェニル基、置換フェニル基、アラルキル基または置換 アラルキル基を示す。)で表される基、式

$$R^{21}$$
 A
 $CH_2)_m$
 N
 A
 $CH_2)_n$
 R^{22}

(式中、 R^{21} 及び R^{22} はそれぞれ水素原子またはアルキル基を示し、m及びnはそれぞれ $1\sim3$ の整数を示し、Aはメチレン基、カルボニル基、エチレンジオキシメチレン基、酸素原子、硫黄原子、スルフィニル基、スルホニル基または式

で表される基を示す。)で表される基またはイミダゾリン-2-4ル基を示し、 R^2 はアルキル基、シクロアルキル基またはフェニル基を示し、 R^3 は水素原子またはアルキル基を示し、 R^4 はアルキル基を示す。]で表されるチアゾリン誘導体およびその塩。

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願をパンフレット第一頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AL アアーニンラス ステーニンラス ステーニンラン オーニン ガイグギギルニッシャー アイスイタ 本ニャーシー スートルーフ カー・シーン カー・シーン カー・シーン カー・シーン ボール ステロ カー・シーン ステーニン ボール ステロ カー・シーン ステーニン ボール ステロ カー・シーン ステーニン ステートル ステロ スコースコートル ステロ スコースコートル ステロ スコースコートル ステロ スコースコートル ステロ スコースコートル ステロ ステール ステーニン ステール ステース ステートル ステース ステース ステース ステートル ステース ステートル ステース ステース ステートル ステース ステートル ステース ステース ステース ステース ステース ステース ステース ステー	ドルア邦 ンルアア ドルア邦 デーニキン ター トーマンガニ連ン ボボルロススシンスマーナー ター アー・マーシー ウェッ アー・マー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー
--	--

明 細 書 4-アルキルチアゾリン誘導体

技術分野

本発明は血小板凝集抑制作用を有する新規なチアソリン誘導体に関する。

背景技術

血小板の凝集は、各種血小板凝集惹起物質の刺激により、血小板膜糖蛋白GP II b/II a 複合体上にフィブリノーゲンの結合部位が発現することにより起こるといわれている。従って、フィブリノーゲン受容体に対する拮抗作用を有する化合物は、血小板凝集抑制作用を有する可能性がある。

フィブリノーゲン受容体に対する拮抗作用を有することにより、血小板凝集抑制作用を有するチアゾリン誘導体として、WO94/02472号に開示されている化合物がある。

しかしながら、未だその作用は充分ではない。

本発明の目的は、優れた血小板凝集抑制作用を有し、更に良好な経口活性を示す化合物を提供することにある。

発明の開示

本発明者らは鋭意検討した結果、血小板凝集抑制剤として有用であり、なおかつ良好な経口活性を有する新規なチアゾリン誘導体を見出し、本発明を完成した。 すなわち、本発明は、下記式

HN
$$N = N - (CH_2)_2 - CO_2R^3$$
 $R^1 = N - (CH_2)_2 - CO_2R^3$
 $R^2 = H$
(I)

[式中、R¹は

(i)式

(式中、 R^{11} 及び R^{12} はそれぞれ水素原子、炭素原子数 $1\sim6$ 個のアルキル基、炭素原子数 $2\sim7$ 個のアルコキシカルボニル基、炭素原子数 $4\sim8$ 個のシクロアルキル基、フェニル基、「炭素原子数 $1\sim4$ 個のアルコキシ基もしくはハロゲン原子」で置換されたフェニル基、アラルキル基または「炭素原子数 $1\sim4$ 個のアルキル基、炭素原子数 $1\sim4$ 個のアルコキシ基、トリフルオロメチル基もしくはハロゲン原子」で置換されたアラルキル基を示す。)で表される基、

(ii) 式

$$\begin{array}{c|c}
(CH_2)_m & N \\
R^{21} & \downarrow \\
A & \downarrow (CH_2)_n
\end{array}$$

(式中、 R^{21} 及び R^{22} はそれぞれ水素原子または炭素原子数 $1\sim6$ 個のアルキル基を示し、m及びnはそれぞれ $1\sim3$ の整数を示し、Aはメチレン基、カルボニル基、エチレンジオキシメチレン基、酸素原子、硫黄原子、スルフィニル基、スルホニル基または式

(式中、R³¹は水素原子、炭素原子数1~6個のアルキル基、ホルミル基、炭素原子数2~7個のアルカノイル基、フェニル基、「炭素原子数1~6個のアルキル基、炭素原子数1~6個のアルコキシ基、ニトロ基、炭素原子数2~7個のアルカノイル基、ハロゲン原子もしくはトリフルオロメチル基」で置換されたフェニル基、ピリジル基もしくはベンジル基を示す。)で表される基を示す。)で表される基または

(iii) イミダゾリン-2-イル基を示し、

 R^2 は炭素原子数 $2\sim6$ 個のアルキル基、炭素原子数 $3\sim6$ 個のシクロアルキル基またはフェニル基を示し、

 R^{3} は水素原子または炭素原子数 $1\sim6$ 個のアルキル基を示し、 R^{4} は炭素数 $1\sim4$ 個のアルキル基を示す。] で表されるチアゾリン誘導体および その塩である。

本発明において、それ自体またはある基の一部分として用いられる「アルキル基」とは直鎖または分枝鎖状のものであり、炭素原子数1~4個のものとしてはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、第3ブチル基などを挙げることができ、炭素原子数1~6個のものとしては上記の他、ペンチル基、イソペンチル基、ヘキシル基、2-メチルペンチル基などをを挙げることができる。また、炭素原子数4~8個のシクロアルキル基とは、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロヘプチル基およびシクロオクチル基である。ハロゲン原子とはフッ素原子、塩素原子および臭素原子である。アラルキル基とは、アリール基(例えばフェニル基、ナフチル基、トルイル基など)でその末端が置換された炭素原子数1~3個のアルキル基であり、例えばベンジル基、フェネチル基、ナフチルメチル基などである。

式(1)の化合物の製薬学的に許容される塩とは、アルカリ金属類、アルカリ 土類金属類、アンモニウム、アルキルアンモニウムなどとの塩、もしくは鉱酸、 カルボン酸、スルホン酸などとの塩である。それらは、たとえばナトリウム塩、 カリウム塩、カルシウム塩、アンモニウム塩、アルミニウム塩、トリエチルアン モニウム塩、塩酸塩、臭化水素酸塩、ヨウ化水素酸塩、硫酸塩、硝酸塩、 燐酸塩、 モノメチル硫酸塩、酢酸塩、プロピオン酸塩、酪酸塩、コハク酸塩、酒石酸塩、 クエン酸塩、タンニン酸塩、リンゴ酸塩、カプロン酸塩、吉草酸塩、フマル酸塩、 マレイン酸塩、メタンスルホン酸塩、トシル酸塩などである。

本発明においては、式(I)において、 R^3 が水素原子であり、 R^4 がメチル基である化合物が好ましく、さらには R^3 が水素原子であり、 R^4 がメチル基であり、 R^2 がイソプロピル基であるる化合物が最も好ましい。

本発明化合物は、例えば以下に示す方法によって製造することができる。 すなわち、まず、例えばOrg. Synth. Coll., Vol. 7, 35 9頁に記載された方法によって得た下記式(a)

$$R^2$$
 OR^5

(式中、R²は前記と同意義であり、Xはハロゲン原子を示し、R⁵は低級アルキル基を示す。) とチオ尿素の縮合反応により得られる下記式(b)

$$H_2N \longrightarrow N \longrightarrow R^2$$

(式中、 R^2 、 R^5 は前記と同意義である。)で表わされる化合物あるいはその塩と、例えば4-シアノベンゾイルクロリドを反応させて下記式(c)

(式中、R²、R⁵は前記と同意義である。)で表わされる化合物を得る。

次に、式(c)の化合物を、WO94/02472号3~4ページに記載された方法 [式(III)の化合物のチアゾリン環の3位のアルキル化、5位の加水分解およびアミド化の方法]と同様にして式(f)

NC
$$N = N = N = N - (CH_2)_2 - CO_2R^7$$

(式中、R²およびR⁴は前記と同意義であり、R²は水素原子以外のR³を示す。) で表される化合物とする。

また、式(f)の化合物は、特開平8-99966号公報に記載された方法を用い、必要に応じてチアゾリン環の5位の置換基の変換を行うことによっても製

造することができる。

さらに、式(f)の化合物を、たとえば塩基を触媒として用いて硫化水素と反応させる方法、NaBH2S3と反応させる方法等によって式(g)

(式中、 R^2 、 R^4 および R^7 は前記と同意義である。)で表わされる化合物へと導き、これを式 R^8-X (式中、 R^8 は炭素原子数 $1\sim 6$ 個のアルキル基であり、 Xは前記と同意義である。)で表わされる低級アルキルハライドあるいは式 $R^8{}_2$ S O $_4$ (式中、 R^8 は前記と同意義である。)で表される化合物で処理して式 (h)

(式中R²、R⁴、R⁷およびR⁸は前記と同意義である。)で表わされる化合物またはその塩へと導く。

そしてこの化合物を式(i)

(式中、 R^{11} および R^{12} は前記と同意義である。) で表わされる化合物あるい式 (j)

(式中、R²¹、R²²、m、nおよびAは前記と同意義である。)で表わされる化 合物あるいはそれらの塩類と酸あるいは塩基の存在下もしくは非存在下に反応す ることによって、本発明化合物に導くことができる。

R³が水素原子である本発明化合物またはその塩を製造する場合、R³が炭素原子数1~6個のアルキル基である本発明化合物からエステル部分の加水分解を行なうことにより得ることもできる。エステルの加水分解はアルカリ処理、鉱酸、有機酸処理等の一般的な方法を用いることができる。また、R³が炭素原子数1~6個のアルキル基である本発明化合物は、例えば酸を触媒とするエステル交換反応によって相互に交換することができる。

上記の反応で塩基を用いる場合の塩基としては例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、ジムシルナトリウム、水素化ナトリウム、ナトリウムアミド、第3ブチルカリウム等のアルカリ金属塩類、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、ピリジン等のアミン類、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム等を用いることができ、鉱酸とは例えば塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、硝酸、硫酸等であり、有機酸とは例えば酢酸、メタンスルホン酸、pートルエンスルホン酸等である。反応溶媒としては水、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、第三ブチルアルコール等のアルコール類、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ピリジン、塩化メチレン、クロロホルム、アセトン、酢酸等の反応に不活性な溶媒を用いることができる。

産業上の利用可能性

このようにして得た式(I)の化合物は、血小板上のフィブリノーゲン受容体(Gp II b / III a)に対するフィブリノーゲン、フィブロネクチン、フォンヴィ

ルブラント因子等の各種粘着性タンパク質の結合を阻害し、血小板の凝集、粘着 に対する抑制作用を有する。

従って本発明の化合物は血栓症、脳梗塞、心筋梗塞等の虚血性疾患、動脈硬化症等の疾患の予防および治療剤などに用いることができる。

この目的のためには、式(I)の化合物を常用の増量剤、結合剤、崩壊剤、p H調節剤、溶解剤などを添加し、常用の製剤技術によって錠剤、丸剤、カプセル 剤、顆粒剤、粉剤、液剤、乳剤、懸濁剤などに調製することができる。

式(I)の化合物は、成人の患者に対して $1\sim100\,\mathrm{mg}$ / 日を数回に分けて投与することができる。この投与量は疾病の種類、患者の年齢、体重、症状により適宜増減することができる。

以下、試験例を挙げて式(I)の化合物の血小板凝集抑制作用を説明する。

試験例 [モルモット経口投与ex vivo血小板凝集抑制作用]

実験には、一晩絶食した Hartley 系雄性モルモット4週齢、体重 250~3 00 gを1 群4 匹として用いた。被験薬は、10 % Tween 80 溶液に懸濁して、1 mg/k gを経口投与した。対照群には溶媒のみを投与した。経口投与 30 分後に、ペントバルビタール(30 mg/k g ip)麻酔下にて、開腹した後、腹部大動脈よりプラスチックシリンジを用いて、3.8 %クエン酸ナトリウム 1 容に対して 9 容の血液を採血した。血液を 120 gで 10 分間遠心分離して得た上清を多血小板血漿(PRP)とした。残りの血液を更に、1100 gで 10 分間遠心分離し、乏血小板血漿(PPP)を得た。PPPを用いて希釈することによって血小板数を $4~6\times10^5$ 個/mm³ に調製した PRPを用いた。

血小板凝集測定は、ボーンの方法 [Born, G. V. R., Nature, 第194巻, 第927ページ (1962年)] に基づいて、凝集惹起物質としてアデノシン2燐酸(シグマ社製:以下ADPと称する)を用いて行った。すなわち、被験薬として式 (I) の化合物をジメチルスルホキシドに溶解し、生理食塩水で所要濃度に調整した液 25μ l をPRP 250μ l に加え、 37 C C 3 分間インキュベートし、これに凝集惹起剤としてADP(終濃度 3μ M)/エピネフリン(終濃度 10μ M) 25μ l を添加し、血小板凝集能測定装置(アグリコー

ダTM・PA-3210, 京都第一科学製)により5分間測定し、溶液投与群を対照群として、その最大凝集率に対する被験薬物投与群の凝集抑制率を下記の式により算出した。

また、比較薬として N-(2-カルボキシエチル) -2-(4-アミジノベンソイルイミノ) -3-プチル-4-メチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド 臭化水素酸塩 (WO94/02472号に記載された化合物、以下 比較薬1と記す)及びN-(2-カルボキシエチル) -2-(4-アミジノベンゾイルイミノ) -3-イソプロピル-4-メチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド 臭化水素酸塩 (WO94/02472号に記載された化合物、以下比較薬2と記す)を用い、前記と同様に試験液を調整し、これについて前記と同様の試験を行った。

その結果を表1に示す。

表1

被験薬	抑制率±SD (%)
化合物 4	88.7±7.4
化合物11	8 8 . 3 ± 1 1 . 7
化合物 1 2	97.7±2.7
化合物 5 1	100.0±0
化合物 5 5	100.0±0
化合物 5 6	81.6±18.4
化合物 6 0	100.0±0
化合物 6 1	93.6±6.4
化合物 6 3	100.0±0
比較薬1	23.6±9.2
比較薬 2	15.0±5.7

発明を実施するための最良の形態

以下、実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明する。なお、表 2 に本実施例で合成した化合物の一覧表を示す。

表 2

		<u> </u>	<u> </u>		
化合物署号	R ¹	R ²	R³	塩	M.S
1	H2N-	E	Me	AcOH	227.5-228.5
2	N_N_N-	Et	Me	MeOSO3H	200-202(分解)
3	H2N-	Et	Н	MeSO3H	254-254.5(分解)
4	NNN-	Eı	н	-	237-238(分解)
5	H2N-	o-Pr	Mo	MeOSO3H	249-251(分解)
6		c-Pr	Me	MeOSO3H	70-73(分解)
7	H2N-	o-Pr	н	MeSO3H	248-249(分解)
B		c-Pr	н	-	155-158
9	H2N-	i-Pr	Me	MeOSO3H	247-249(分解)
10	~~~~	I-Pr	Me	MeOSO3H	189-190
11	H2N-	. I-Pr	Н	MeSO3H	220-222
12	_N_N_N_	l-Pr	н	-	204-206(分解)
13	H2N	n-Bu	Me	MeOSO3H	240-242(分解)
14	_N_N_N_	n-Bu	· Me	AcOH	149-152
. 15	H2N-	n-Bu	н	MeSO3H	228-230(分解)
16	_N_N_N_	n-Bu	Н	-	224-226(分解)
17	H2N-	. Ph	Me	AcOH	218-219
18	_N_N_N_	Ph	Me .	MeOSO3H	221-223(分解)

表2(続き)

19	o <u>_</u> n−	Ph	Me	-	237-239(分解)
20	EI-N N-	Ph	Me	MeOSO3H	107-109
21	4-F-PhCH2NH	Ph	Me	AcOH	183-185
22	4-F-PhNH	Ph	Мв	MeOSO3H	213-215
23	4-MeO-PhNH	Ph	Me	MeOSO3H	
24	H2N-	Ph	Н	MeSO3H	278.5-279(分解)
25	⟨ N−N_N−	Ph	н	•	224.5-225(分解)
26	o_n-	Ph	н	•	177-179
27	BI-N_N-	Ph	н	-	178-179
28	4-F-PhCH2NH	Ph	Н	MeSO3H	148-150
29	4-F-PtNH	Ph	Н	MeSO3H	248.5-247.5
30	4-MeO-PhNH	Ph	Н	MeSO3H	* ,
31	PhNH-	I-Pr	1-Bu	н	221.5-222(分解)
32	4-MeO-PhNH-	· i-Pr	t-Bu	н	196.5-197.5
33	n-BuNH-	I-Pr	1-Bu	Н	161-163
34	PhCH2NH-	i-Pr	t-Bu	н	101-103.5
35	4-F-PhCH2NH-	i-Pr	t-Bu	HI	137-138.5
36	o-HexNH-	i-Pr	t-Bu	н	191.5-193.5
37	PhCH2(Me)N-	FP r	1-Bu	н	107-110
38	Cn-	i-Pr	t-Bu	н	210-212
39	EI-N_N-	.i-Pr	t-Bu	н	207-208.5
40	PhCH ₂ -N_N-	i-Pr	1-Bu	н	195-196
41	Ph-N_N-	i- i-Pr	1-Bu	н	193-194

表2 (続き)

	42	H ₃ C NN	- i-Pr		t-Bu	Н	161-163	_
	43	онс-и_и_	l-Pr		t-Bu	н	156-160	
	44	o∑n-	i-Pr		1-8u	н	181-183	_
	45	Me2N-	I-Pr	\top	1-Bu	н	206.5-208.5	4
	46	0= <u>_</u> N-	i-Pr		t-Bu	н	179-181	
	47	MeO2C(CHZ)3NH-	i-Pr	T	t-Bu	н	134.5-136	1
	48	PhNH	. I-Pr	T	н	CF3CO2H		1
	49	4-MeO-PhNH-	i-Pr	T	н	СЕЗСОЗН	101-103	1
ı	50	nBuNH-	I-Pr		Н	CF3CO2H	111-111.5(分解)	1
I	51	PhCH2NH-	IP r	\int	н	CF3CO2H	239.5-240(分解)	l
ŀ		4-F-PhCH2NH	I-Pr		Н	CF3CO2H	220.5-221.5	
ŀ	53	O-Hexhal-	I-Pr		. Н	CF3CO2H	111.5-116	
+	54	PhCH2(Me)N-	I-Pr		н	CF3CO2H	115-117	
	55	Cn-	l-Pr		н	CF3CO2H	201-202	
	56	E-N_N-	i-Pr		н	CF3CO2H	146-151	
	57	PhCH₂-N_N-	l-Pr		н	CF3CO2H	157-160	
	58	Ph-N_N-	l-Pr		н	CF3CO2H	140-143	
L	.59	н _я с — — — — — — — — — — — — — — — — — — —	l-Pr		н	CF3CO2H	142-144	
	60	онс-и_и_	i-Pr	ı	H	CF3CO2H	150-155	
	61	o ◯ N−	i-Pr	ŀ	1	CF3CO2H	122-124.5	
	62	Me2N-	i-Pr	F	,	CF3CO2H	>300(分解)	

表2 (続き)

ಟ	o =(i-Pr	н	CF3CO2H	153-154
64	H02C(CH2)3NH-	i-Pr	н	HCI	230.5-232(分解)
65	Ľ°,∕~	i-Pr	Me	MeOSO3H	-
66	[\ C\-	i-Pr	Н		193-194

実施例1

(1) 3-オキソ吉草酸エチル(10g)に、氷冷下塩化スルフリル(7.4 ml)を滴下し、室温で2時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮した後、これにエタノール(200ml)及びチオ尿素(7.3g)を加え加熱還流下3時間撹拌した。反応混合物を室温まで冷却の後、酢酸エチルを加え析出した結晶を濾取し、得られた粗結晶を水に溶解した。<math>25%アンモニア水を塩基性になるまで加え、析出した結晶を濾取して、<math>2-アミノ-4-エチルチアゾール-5-カルボン酸エチル(10.5g)を得た。

融点 167~170℃

(2) (1)で得た2-アミノ-4-エチルチアゾール-5-カルボン酸エチル(10g)、4-シアノベンゾイルクロリド(7.9g)、ピリジン(100 ml)の混合物を室温で1時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣に3%塩酸を加え析出した結晶を濾取、水で洗浄の後乾燥して<math>2-(4-シアノベンゾイルアミノ)-4-エチルチアゾール-5-カルボン酸エチル(15.5g)を得た。

融点 250~253℃ (分解)

(3) 60%油性水素化ナトリウム (2.2g) のN, N-ジメチルホルムアミド(以下DMFと略す。) (150ml) 懸濁液に、氷冷下、(2) で得た2-(4-シアノベンゾイルアミノ) -4-エチルチアゾール-5-カルボン酸エチル (15g) を加え室温で1時間撹拌した。再び氷冷の後、ヨウ化メチル (3.4ml) を加え、室温で2時間撹拌した。反応混合物を3%塩酸にあけ、析出した結晶を濾取し、水で洗浄、乾燥して2-(4-シアノベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-エチル-3H-チアゾリン-5-カルボン酸エチル (14.8g) を得た。

融点 214~215.5℃

した結晶を濾取した。この結晶と、 $\beta-P$ ラニンメチルエステル塩酸塩(5.7g)、1-Eドロキシベンゾトリアゾール・水和物(以下 $HOB\ t$ ・ H_2O と略す。)(9.4g)、1-Xチルー3-(ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド・塩酸塩(以下WSC・HC1と略す。)(7.8g)、DMF(100m1)の混合物を室温で3時間撹拌した。反応混合物を水(400m1)にあけ、析出した結晶を濾取し、得られた粗結晶を塩化メチレンに溶解した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥の後、溶媒を減圧留去し、得られた粗結晶を塩化メチレンーへキサンで再結晶してN-(2-Xトキシカルボニルエチル)-2-(4-シアノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4----4-4-1-5-5-0。融点、174-1-5-5-0

(5) (4)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-シアノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-エチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(12g)、70%水硫化ナトリウム(5.6g)、塩化マグネシウム・6水和物(6.1g)、DMF(120ml)の混合物を室温で1時間撹拌した。反応混合物を水(250ml)にあけ、析出した結晶を濾取した。得られた粗結晶を3%塩酸で洗浄してN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-エチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(11.8g)を得た。

融点 208.5~209℃

(6) (5)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチルー4-エチルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(11g)、ジメチル硫酸(7:2ml)、DMF(50ml)の混合物を室温で2.5時間撹拌した。反応混合物に、アセトン(200ml)を加え、析出した結晶を濾取、乾燥してN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチルー4-エチルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(13.1g)を得た。

融点 154~158℃

(7) (6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-エチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(1g)、酢酸アンモニウム(0.55g)、メタノール(10ml)の混合物を加熱還流下1.5時間撹拌した。反応混合物を室温まで冷却の後析出した結晶を濾取し、塩化メチレンで洗浄してN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-アミジノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-エチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・酢酸塩(化合物1)を得た。

融点 227.5~228.5℃

実施例2

融点 200~202℃(分解)

実施例3

化合物 1(0.5g)、メタンスルホン酸 (1m1)、水 (10m1) の混合物を 80 \mathbb{C} で 1 時間撹拌した。反応混合物を室温まで冷却し析出した結晶を濾取後、アセトンで洗浄してN-(2-h) ルボキシエチルN-(2-h) N-(2-h) ルボキシエチルN-(2-h) N-(2-h) ルボキシエチルN-(2-h) N-(2-h) ルボキサミド・メタンスルホン酸塩(化合物 N-(2-h) を得た。

融点 254~254.5℃(分解).

実施例4

化合物 2(0.5g)、 5%水酸化ナトリウム水溶液(1.5m1)、 2-プロパノール(5m1)の混合物を室温で 1 時間撹拌した。 1%リン酸水溶液を加え pH7にした後析出した結晶を濾取し、アセトンで洗浄して $N-(2-カルボキシエチル)-2-\{4-\{[4-(ピリジン-2-イル) ピペラジン-1-イル] イミドイル ベンゾイルイミノ <math>\{1.5m1\}$ ベンゾイルイミノ $\{1.5m1\}$ ベンゾイルイミノ $\{1.5m1\}$ ベンゾイルイミノ $\{1.5m1\}$ で得た。

融点 237~238℃(分解)

実施例5

(1) 2, 2-iジメチルー1, 3-iジオキサンー4, 6-iジオン(8g)の塩化メチレン(50ml)溶液に、-5℃でピリジン(10.9ml)を加えた後、シクロプロピルカルボン酸クロリド(4.9ml)の塩化メチレン溶液(50ml)を1時間かけて滴下し、-5℃のまま1.5時間撹拌した。反応混合物を6%塩酸と氷の混合物にあけ、有機層を6%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧濃縮の後得られた残渣をメタノール中で4時間加熱還流し、反応混合物を減圧濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(塩化メチレン:酢酸エチル=7:1)に付して3-iシクロプロピルー3-iオキソプロピオン酸メチル(5.9g)を得た。

3-シクロプロピル-3-オキソプロピオン酸メチル(5.8g)に、氷冷下塩化スルフリル(3.6ml)を滴下し、室温で2時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣にエタノール(<math>100ml)、チオ尿素(3.4g)を加え加熱還流下3時間撹拌した。反応混合物を、約半分の溶媒量になるまで減圧濃縮し、氷冷して析出した結晶を濾取して2-アミノ-4-シクロプロピルチアゾール-5-カルボン酸メチル・塩酸塩(<math>8.0g)を得た。

融点 195~196℃

(2) (1)で得た2-rミノー4-シクロプロピルチアゾールー5-カルボン酸メチル・塩酸塩を原料に用い、実施例1(2)と同様の操作を行なって2-(4-シアノベンゾイルアミノ)-4-シクロプロピルチアゾール-5-カルボ

ン酸メチルを得た。

融点 272~274℃(分解)

(3) (2)で得た $2-(4-\nu r)$ ベンゾイルアミノ) $-4-\nu \rho r$ ロピルチアゾール-5-カルボン酸メチルを原料に用い、実施例 1 (3)と同様の操作を行なった。得られた結晶をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(塩化メチレン:酢酸エチル=9:1)により精製して $2-(4-\nu r)$ ベンゾイルイミノ)-3-メチル $-4-\nu \rho r$ ピル-3H-チアゾリン-5-カルボン酸メチルを得た。

融点 230~231℃

(4) (3)で得た $2-(4-\nu r)$ バンゾイルイミノ) $-3-\nu r$ ル $-4-\nu r$ シクロプロピル $-3H-\nu r$ デリン $-5-\mu r$ が で 原料に用い、実施例 1 (4) と同様の操作を行なって $N-(2-\nu r)$ トキシカルボニルエチル) $-2-(4-\nu r)$ ベンゾイルイミノ) $-3-\nu r$ チアゾリン $-5-\mu r$ デを得た。

融点 189~189.5℃

(5) (4)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-シアノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-シクロプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(5)と同様の操作を行なって<math>N-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-シクロプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを得た。

融点 214~216℃

(6) (5)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-シクロプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(6)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-シクロプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を得た。

融点 186~187℃

(7) (6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-シクロプロピルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を原料に用い、実施例1(7)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-アミジノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-シクロプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物5)を得た。

融点 249~251℃(分解)

実施例6

実施例 5(6)で得たN -(2 - y + + y

融点 70~73℃(分解)

実施例7

化合物 5 を原料に用い、実施例 3 と同様の操作を行なってN-(2-n)ルボキシエチル) -2-(4-r)ミジノベンゾイルイミノ) -3-xチル-4-y0 プロピル-3H-x7 リン-5-n7 ルボキサミド・メタンスルホン酸塩(化合物 7)を得た。

融点 246~249℃ (分解)

実施例8

化合物 6 を原料に用い、実施例 4 と同様の操作を行なってN- (2-カルボキ

融点 155~158℃

実施例9

(1) 3-4ソプロピルー3-オキソプロピオン酸エチル(10.34g)に、 氷冷下塩化スルフリル(5.5 ml)を滴下し、室温で2時間撹拌した。反応混 合物を減圧濃縮し、残渣にエタノール(100 ml)、チオ尿素(5.5 g)を 加え加熱還流下2時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣を水に溶解した。 25%アンモニア水を塩基性になるまで加え、析出した結晶を濾取し、水で洗浄、 乾燥して2-アミノー4-4ソプロピルチアゾール-5-カルボン酸エチルを得 た。

融点 173~175℃

(2) (1)で得た2-アミノ-4-イソプロピルチアゾール-5-カルボン酸エチルを原料に用い、実施例1(2)と同様の操作を行なって<math>2-(4-シアノベンゾイルアミノ)-4-イソプロピルチアゾール-5-カルボン酸エチルを得た。

融点 174~175℃

(3) (2)で得た2-(4-シアノベンゾイルアミノ)-4-イソプロピルチアゾール-5-カルボン酸エチルを原料に用い、実施例1(3)と同様の操作を行なって2-(4-シアノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボン酸エチルを得た。

融点 204~205℃

融点 100~103℃

(5) (4)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-シア) ノベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(5)と同様の操作を行なって<math>N-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを得た。

融点 186~190℃

(6) (5)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(6)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を得た。

融点 158~160.5℃

(7) (6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を原料に用い、実施例1 (7)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-アミジノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物9)を得た。

融点 247~249℃(分解)

実施例10

実施例9(6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を原料に用い、実施例2と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-{4-{ $1-(2-(2-1))}$ パンゾイ

ルイミノ - 3 - メチル - 4 - イソプロピル - 3 H - チアゾリン - 5 - カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物 1 0)を得た。

融点 189~190℃

実施例11

化合物 9 を原料に用い、実施例 3 と同様の操作を行なってN-(2-カルボキシエチル)-2-(4-アミジノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メタンスルホン酸塩(化合物11)を得た。

融点 220~222℃

実施例12

化合物 10 を原料に用い、実施例 4 と同様の操作を行なって $N-(2-\pi)$ ルボキシエチル) $-2-\{4-\{[4-(ピリジン-2-4)) ピペラジン-1-4 ル] イミドイル ベンゾイルイミノ <math>\{1-3-4\}$ でルー $\{1-3-4\}$ でルー $\{1-3-4\}$ でルー $\{1-3-4\}$ でんぱい $\{1-4\}$ でんぱい $\{1-4\}$ でんぱい $\{1-4\}$ でんぱい $\{1-4\}$ でんぱい $\{1-4\}$ でんぱい $\{1$

融点 204~206℃(分解)

実施例13

(1) 3-オキソエナント酸エチルを原料に用い、実施例9(1) と同様の操作を行なって<math>2-アミノ-4-n-ブチルチアゾール-5-カルボン酸エチルを得た。

融点 121~122.5℃

(2) (1)で得た2-rミノー4-n-rチルチアゾールー5-nルボン酸 エチルを原料に用い、実施例1(2)と同様の操作を行なって $2-(4-\nu)$ ベンゾイルアミノ)-4-n-rチルチアゾールー5-nルボン酸エチルを得た。

融点 200~202℃(分解)

(3) (2)で得た2-(4-シアノベンゾイルアミノ)-4-n-ブチルチアゾール-5-カルボン酸エチルを原料に用い、実施例1(3)と同様の操作を

行なって2-(4-シアノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-n-ブチル-3H-チアゾリン-5-カルボン酸エチルを得た。

融点 184~185.5℃

融点 147~149℃

融点 211~213℃

(6) (5)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-n-ブチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(6)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-n-ブチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を得た。

融点 128~131℃

(7) (6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-n-ブチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を原料に用い、実施例1(7)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-アミジノベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-n-ブチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物13)を得た。

融点 240~242℃(分解)

実施例14

実施例13(6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチルー4-n-ブチルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(1g)、1-(ピリジン-2-イル)ピペラジン(0.42g)、酢酸(0.15ml)、メタノール(10ml)の混合物を加熱還流下2時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮の後、残渣をアセトンで再結晶してN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-{4-(4-(ピリジン-2-イル)ピペラジニル]イミドイル}ベンゾイルイミノ}-3-メチルー4-n-ブチルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・酢酸塩(化合物14)を得た。

融点 149~152℃

実施例15

融点 228~230℃(分解)

実施例16

化合物 14 を原料に用い、実施例 4 と同様の操作を行なってN-(2-n) ボキシエチル) $-2-\{4-\{[4-(ピリジン-2-1) ピペラジニル] イミドイル ベンゾイルイミノ \} -3-メチル-4-n-ブチル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(化合物 <math>16$)を得た。

融点 224~226℃ (分解)

実施例17

(1) ベンゾイル酢酸エチルを原料に用い、実施例9(1)と同様の操作を行なって2-アミノー4-フェニルチアゾール-5-カルボン酸エチルを得た。

融点 166~168℃

(2) (1)で得た2-rミノー4-フェニルチアゾールー5-カルボン酸エチルを原料に用い、実施例1(2)と同様の操作を行なって2-(4-シアノベンゾイルアミノ)-4-フェニルチアゾールー5-カルボン酸エチルを得た。

融点 262~264℃(分解)

(3) (2)で得た $2-(4-\nu r)$ ノベンゾイルアミノ)-4-7ェニルチアゾール $-5-\pi$ ルボン酸エチルを原料に用い、実施例1(3)と同様の操作を行なって $2-(4-\nu r)$ インゾイルイミノ) $-3-\lambda r$ チル-4-7ェニル-3 H -4 アゾリン $-5-\pi$ ルボン酸エチルを得た。

融点 269~270℃

(4) (3)で得た $2-(4-\nu r)$ インゾイルイミノ) $-3-\lambda + \nu - 4-\nu - 3$ H -4 デアゾリン $-5-\lambda \nu$ ボン酸メチルを原料に用い、実施例 1 (4)と同様の操作を行なって $N-(2-\lambda + 2)$ ルボニルエチル) $-2-(4-\nu r)$ インゾイルイミノ) $-3-\lambda + \nu - 4-\nu - 3$ H -4 アゾリン $-5-\lambda \nu$ ボキサミドを得た。

融点 225~228℃

(5) (4)で得たN-(2-J)++2カルボニルエチル)-2-(4-2)アノベンゾイルイミノ)-3-J++-4-7ェニル-3H-+-7ゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(5)と同様の操作を行なってN-(2-J)++2カルボニルエチル)-2-(4-J)++2カルボニルエチル)-2-(4-J)++2カルボニルエチル)-3-J++-4フェニル-3H-+-7ブリン-5-カルボキサミドを得た。

融点 228~229℃

(6) (5)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例1(6)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を得た。

融点 120~124℃

(7) (6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチルー4-フェニルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を原料に用い、実施例1(7)と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-(4-アミジノベンゾイルイミノ)-3-メチルー4-フェニルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・酢酸塩(化合物17)を得た。

融点 218~219℃

実施例18

実施例 17(6) で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル) ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-フェニル-3 <math>H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩を原料に用い、実施例 <math>14 と同様の操作を行なって $N-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-\{4-\{[4-(ピリジン-2-イル) ピペラジニル] イミドイル} ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-フェニル-3 <math>H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル$ 硫酸塩(化合物 18) を得た。

融点 221~223℃(分解)

実施例19

実施例17(6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-フェニル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(1g)、モルホリン(0.22g)、酢酸(0.15ml)、メタノール(10ml)の混合物を加熱還流下1.5時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣を水と飽和食塩水の混合物に溶解した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えpH8にした後1晩放置し、析出した結晶を濾取して粗精製物を得た。これを酢酸エチル中で20分加熱還流し、室温まで放冷の後結晶を濾取、乾燥してN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(モルホリノイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチルー4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(化合物19)を得た。

融点 237~239℃(分解)

実施例20

実施例17(6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチルー4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(1g)、1-エチルピペラジン(0.28g)、酢酸(0.14ml)、メタノール(10ml)の混合物を加熱還流下2時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、油状の粗精製物を得た。これをトルエンを用いてデカンテーション法により洗浄した。同様の操作を酢酸エチル、塩化メチレン-酢酸エチル(1:1)混合液を用いて実施した後、石油エーテルで結晶化してN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-{4-[(4-エチルピペラジン-1-イル)イミドイル]ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物20)を得た。

融点 107~109℃

実施例21

実施例17(6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-フェニル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩と<math>4-フルオロベンジルアミンを原料に用い、実施例14と同様の操作を行なってN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-{4-[N-(4-フルオロベンジル)アミジノ]ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・酢酸塩(化合物21)を得た。

融点 183~185℃

実施例22

実施例17(6)で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル) ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-フェニル-3

 $H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(1g)、4-フルオロアニリン(0.2g)、メタノール(10ml)の混合物を加熱還流下2時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮の後、残渣をアセトンで再結晶して<math>N-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-{4-[N-(4-フルオロフェニル)アミジノ]ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物22)を得た。$

融点 213~215℃

実施例23

実施例 1.7(6) で得たN-(2-メトキシカルボニルエチル) -2-[4-(メチルチオイミドイル) ベンゾイルイミノ] <math>-3-メチル-4-フェニル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩と<math>4-アニシジンを原料に用い、実施例 2.2 と同様の操作を行なって $N-(2-メトキシカルボニルエチル) -2-{4-[N-(4-メトキシフェニル) アミジノ] ベンゾイルイミノ} -3-メチル-4-フェニル-3 <math>H-$ チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩(化合物 2.3)を得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta (ppm)$;

- 2. 36(2H, t, J=6Hz), 3. 28(2H, q, J=6Hz),
- 3. 32 (3H, s), 3. 54 (3H, s), 3. 56 (3H, s),
- 3. 73 (3H, s), 6. 32 (2H, br),
- 6. $7.6 \sim 7.00$ (4H, m), 7. 29 (1H, t, J = 6Hz),
- 7. $5 \sim 7$. 7 (5 H, m), 8. 06 (2 H, d, J = 8 H z),
- 8. 28 (2H, d, J = 8 H z)

実施例24

化合物 17を原料に用い、実施例 3 と同様の操作を行なって $N-(2-\pi)$ ルボキシエチル) $-2-(4-\pi)$ ジノベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-フェニル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メタンスルホン酸塩(化合物 24)を得た。

融点 278.5~279℃(分解)

実施例25

化合物 18 を用いて実施例 4 と同様の操作を行なってN-(2-n)ルボキシエチル) $-2-\{4-\{[4-(ピリジン-2-1) ピペラジニル] イミドイル}ベンゾイルイミノ<math>\}-3-$ メチル-4-フェニル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド(化合物 25)を得た。

融点 224.5~225℃(分解)

実施例26

化合物 19(0.4g)、メタンスルホン酸 (0.8m1)、水 (8m1) の混合物を80 \mathbb{C} で 50 分撹拌した。反応混合物を室温まで冷却し、10 %水酸化ナトリウム水溶液(5m1)を加え塩基性とし、1 %リン酸水溶液を加えてpH 7 とした。2-プロパノール(10m1)を加え氷冷下放置し、析出した結晶を濾取、アセトンで洗浄してN-(2-カルボキシエチル)-2-[4-(モルホリノイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(化合物 <math>26)を得た。

融点 177~179℃

実施例27

化合物 20(0.4g)、5%水酸化ナトリウム水溶液(1.18m1)、2-プロパノール(3m1)の混合物を室温で40分撹拌した。1%リン酸水溶液を加えpH7とし、 $2-プロパノールを減圧濃縮して氷冷下放置した。析出した結晶を濾取、乾燥して<math>N-(2-カルボキシルエチル)-2-\{4-[(4-エチルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ<math>\}-3-$ メチル-4-フェニル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド(化合物 27)を得た。

融点 176~179℃

実施例28

化合物21~23を原料に用い、実施例3と同様の操作を行なって以下の化合物を得た。

 $N-(2-カルボキシエチル)-2-\{4-[N-(4-フルオロベンジル)$ アミジノ] ベンゾイルイミノ $\}-3-$ メチルー4-フェニルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メタンスルホン酸塩(化合物28)

融点 146~150℃

 $N-(2-カルボキシエチル)-2-\{4-[N-(4-フルオロフェニル)$ アミジノ] ベンゾイルイミノ $\}-3-$ メチル-4-フェニル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メタンスルホン酸塩(化合物 2 9)

融点 246.5~247.5℃

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta (ppm)$;

- 2. 27(2H, t, J=6Hz), 2. 28(3H, s),
- 3. 24 (2H, q, J=6Hz), 3. 57 (3H, s),
- 3. 83 (3H, s), 7. 13 (2H, d, J = 8Hz),
- 7. 22 (1H, t, J = 6 Hz), 7. 41 (2H, d, J = 8 Hz),
- 7. $50 \sim 7$. 70 (5 H, m), 8. 01 (2 H, d, J = 8 Hz),
- 8. 46 (2H, d, J = 8Hz), 12. 23 (1H. br)

実施例29

(1) 2-(4-シアノベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-イソプロピルー <math>3H-チアゾリン-5-カルボン酸メチル及びβ-アラニン・t-ブチルエステル 塩酸塩を原料に用い、実施例1(4)と同様の操作を行なってN-(2-t-ブト

キシカルボニルエチル) - 2 - (4 - シアノベンゾイルイミノ) - 3 - メチル-4 - イソプロピル-3 H - チアゾリン-5 - カルボキサミドを得た。

融点 128~129℃

(2) (1)で得たN-(2-t-プトキシカルボニルエチル) -2-(4-9) アノベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-イソプロピル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミドを原料に用い、実施例 1(5)と同様の操作を行なってN-(2-t-プトキシカルボニルエチル) -2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-イソプロピル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・塩酸塩を得た。

融点 219.5~220℃(分解)

(3) (2)で得たN-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-(4-チオカルバモイルベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド17g(34.6mmol)、ヨウ化メチル22ml(346mmol)、アセトン280mlの混合物を、加熱還流下30分撹拌した。反応混合物を室温まで放冷し、析出した結晶を濾取、アセトンで洗浄して、N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩を得た。

融点 165~165.5℃(分解)

(4) (3)で得たN-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩1g(1.58mmol)、アニリン0.22ml(2.37mmol)、メタノール10mlの混合物を、加熱還流下1.5時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、得られた残渣をアセトン-ジエチルエーテルの混合溶媒で再結晶してN-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(N-フェニルアミジノ)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物31)0.44gを得た。

融点 221.5~222℃(分解)

実施例30

実施例29(3)で得た化合物と、4-アニシジンを原料に用い、実施例29(4)と同様の操作を行って、N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-{4-[N-(4-メトキシフェニル)アミジノ]ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物32)を得た。

融点 196.5~197.5℃

実施例31

実施例29(3)で得たN-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩1g(1.58mmol)、n-ブチルアミン0.173g(2.37mmol)、アセトン10mlの混合物を、加熱還流下5時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣をアセトン-ジエチルエーテル混合液で結晶化してN-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(N-n-ブチルアミジノ)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物33)0.60gを得た。

融点 161~163℃

実施例32

○N-(2-t-プトキシカルボニルエチル)-2-[4-(N-ベンジルアミジノ)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物34)

融点 101~103.5℃

ON-(2-t-)でトキシカルボニルエチル) $-2-\{4-[N-(4-)]$ ルオロベンジル)アミジノ] ベンゾイルイミノ) -3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物 3.5)

融点 137~138.5℃

ON-(2-t-プトキシカルボニルエチル) - 2-[4-(N-シクロヘキシルアミジノ) ベンゾイルイミノ] - 3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物36)

融点 191.5~193.5℃

ON-(2-t-プトキシカルボニルエチル)-2-[4-(N-ベンジル-N-Xチルアミジノ) ベンゾイルイミノ]-3-Xチルー4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物37)

融点 107~110℃

 $ON-(2-t-プトキシカルボニルエチル) -2- {4-[(ピロリジン-1- イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ} -3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物38)$

融点 210~212℃

 \bigcirc N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-{4-[(4-エチルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物39) 融点 207~208.5℃

 ロピルー3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物40) 融点 195~196℃

 \bigcirc N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-{4-[(4-フェニルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物 4 1) 融点 $193\sim194$ \bigcirc

 $ON-(2-t-プトキシカルボニルエチル)-2-{4-{[4-(4-アセチルフェニル) ピペラジン-1-イル] イミドイル} ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物42)$

融点 161~163℃

 \bigcirc N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-{4-[(4-ホルミルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物 43) 融点 $156\sim160$ ℃

○N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(モルホリノイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物44)

融点 181~183℃

実施例33

実施例 29(3) で得たN-(2-t-プトキシカルボニルエチル) <math>-2-[4-(3+1)] で得たN-(3+1) でングイルイミノ] -3-3+1 の -3+1 の -3+

トリウム 0. 16 g(1. 90 mm o 1)、メタノール1 m l、アセトン9 m l の混合物を、加熱還流下1 時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣にアセトンを加えた後、セライトを用いて不溶物を濾去した後、減圧濃縮した。残渣をアセトンージエチルエーテル混合液で結晶化してN-(2-t-プトキシカルボニルエチル)-2-[4-(N,N-ジメチルアミジノ)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物 45) 0. 2 gを得た。

融点 206.5~208.5℃

実施例34

N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩と、対応するアミンの塩酸塩を原料に用い、実施例33と同様の操作を行って、以下の化合物を得た。

○N-(2-t-ブトキシカルボニルエチル)-2-[4-(4-オキソピペリジ ノイミドイル) ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チ アゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物46)

融点 179~181℃

 $ON-(2-t-プトキシカルボニルエチル)-2-{4-[N-(3-メトキシカルボニルプロピル)アミジノ]ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・ヨウ化水素酸塩(化合物47) 融点 <math>134.5\sim136$ ℃

実施例35

化合物 3 1 0 15 g (0 22 mm o 1)、トリフルオロ酢酸 2 m 1 の混合物を室温で 2 時間撹拌した。反応混合物を減圧濃縮の後、ジエチルエーテルで結晶化して N-(2-カルボキシエチル)-2-[4-(N-フェニルアミジ

ノ) ベンゾイルイミノ] -3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物48)を得た。

融点 100~101.5℃

実施例36

化合物32~46を原料に用い、実施例35と同様の操作を行って、以下の化 合物を得た。

 $ON-(2-カルボキシエチル)-2-\{4-[N-(4-メトキシフェニル)$ アミジノ] ベンゾイルイミノ)-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物 49)

融点 101~103℃

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-[4-(N-n-ブチルアミジノ)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物50)

融点 111~111.5℃(分解)

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-[4-(N-ベンジルアミジノ) ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物51)

融点 239.5~240℃(分解)

 $\bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-\{4-[N-(4-フルオロベンジル) アミジノ] ベンゾイルイミノ<math>\}-3-$ メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物 52)

融点 220.5~221.5℃

ベンゾイルイミノ] -3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物53)

融点 111.5~116℃

融点 115~117℃

○N-(2-カルボキシエチル)-2-{4-[(ピロリジン-1-イル) イミドイル]ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物55)

融点 201~202℃

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-{4-[(4-エチルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物 5 6) 融点 $146\sim151$ $^{\circ}$

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-{4-[(4-フェニルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物 5 8) 融点 $140\sim143$ ℃

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-{4-{[4-(4-アセチルフェニル) ピペラジン-1-イル] イミドイル} ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物59)

融点 142~144℃

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-{4-[(4-ホルミルピペラジン-1-イル) イミドイル] ベンゾイルイミノ}-3-メチル-4-イソプロピル-3 H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物 60) 融点 $150\sim155$ ℃

 \bigcirc N-(2-カルボキシエチル)-2-[4-(モルホリノイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物 6 1)

融点 122~124.5℃

○N-(2-カルボキシエチル)-2-[4-(N, N-ジメチルアミジノ) ベンゾイルイミノ]-3-メチル-4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物62)

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta (ppm);$

- 1. 34 (6H, d, J=6Hz), 2. 50 (2H, t, J=6Hz),
- 2. 99 (3H, s), 3. 25 (3H, s),
- 3. 41 (2H, q, J = 6Hz),
- 3. 69 (1H, septet, J = 6HZ), 3. 94 (3H, s),
- 7. 71 (2H, d, J = 8Hz), 8. 39 (2H, d, J = 8Hz),
- 8. 54 (1H, t, J = 6Hz), 9. 10 (1H, br),
- 9. 42 (1H, br), 12. 33 (1H, br)
- $ON (2 \pi \mu \pi + \pi \pi$

ドイル] ベンゾイルイミノ - 3 - メチル-4 - イソプロピル-3 H - チアゾリン-5 - カルボキサミド・トリフルオロ酢酸塩(化合物63)

融点 153~154℃

実施例37

融点 230.5~232℃(分解)

実施例38

実施例9(6)で得た N-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-[4-(メチルチオイミドイル)ベンゾイルイミノ]-3-メチルー4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メチル硫酸塩0.8g(1.39mmol)、1,4-ジオキサー8-アザビシクロ[4,5]デカン0.3g(2.09mmol)、酢酸0.12ml(2.09mmol)、アセトン10mlの混合物を、加熱還流下1.5時間撹拌した。反応混合物を室温まで放冷の後減圧濃縮し、残渣を塩化メチレンに溶解した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄、中和し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥、減圧濃縮した。この残渣をジエチルエーテルで結晶化し、N-(2-メトキシカルボニルエチル)-2-{4-[(4,4-エチレンジオキシピペリジノ)イミドイル]ベンゾイルイミノ}-3-メチルー4-イソプロピル-3H-チアゾリン-5-カルボキサミド・メ

チル硫酸塩(化合物 6 5) 0. 12 gを得た。

 $^{1}H-NMR (DMSO-d_{6}) \delta (ppm)$:

- 1. 33(6H, d, J=6Hz), 1. 71(4H, m),
- 2. 58 (2H, t, J = 6Hz), 3. 44 (2H, q, J = 6Hz),
- 3. $2 \sim 3$. 6 (4 H, m), 3. 62 (3 H, s),
- 3. 69 (1H, septet, J = 6 Hz), 3. 92 (4H, s),
- 3. 93 (3H, s), 7. 59 (2H, d, J = 8Hz),
- 8. 30 (2H, d, J = 8 H z), 8. 55 (1H, t, J = 6 H z);
- 8. 6 (1H, br)

実施例39

化合物 6 5 0.1 g (0.18 mm o l)、5%水酸化ナトリウム水溶液 0.1 6 m l (0.2 mm o l)、2 - プロパノール1 m l の混合物を室温で2 時間 撹拌した。1%リン酸水溶液を加え p H 7 とし、得られた水溶液をダイヤイオン H P - 2 0 カラムクロマトグラフィー(溶離液:水、その後メタノール)で精製、減圧濃縮の後得られた粗結晶をアセトンで洗浄して N - (2 - カルボキシエチル) - 2 - {4 - [(4,4- エチレンジオキシピペリジノ)イミドイル]ベン ゾイルイミノ} - 3 - メチル- 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 7 プロピル- 3 - 8 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 8 - 8 - 7 - 7 - 7 - 7 - 8 - 8 - 7 - 7 - 7 - 7 - 7 - 8 - 9

融点 193~194℃

請求の範囲

(1) 式

HN
$$N = N = N - (CH_2)_2 - CO_2R^3$$
 R^4

[式中、R¹は

(i)式

(式中、 R^{11} 及び R^{12} はそれぞれ水素原子、炭素原子数 $1\sim6$ 個のアルキル基、炭素原子数 $2\sim7$ 個のアルコキシカルボニル基、炭素原子数 $4\sim8$ 個のシクロアルキル基、フェニル基、「炭素原子数 $1\sim4$ 個のアルコキシ基もしくはハロゲン原子」で置換されたフェニル基、アラルキル基または「炭素原子数 $1\sim4$ 個のアルコキシ基、大リフルオロメチル基もしくはハロゲン原子」で置換されたアラルキル基を示す。)で表される基、

(ii) 式

$$\begin{array}{c|c}
(CH_2)_m & N \\
R^{21} & \downarrow \\
A & \downarrow (CH_2)_n
\end{array}$$

(式中、 R^{21} 及び R^{22} はそれぞれ水素原子または炭素原子数 $1\sim6$ 個のアルキル基を示し、m及びnはそれぞれ $1\sim3$ の整数を示し、Aはメチレン基、カルボニ

ル基、エチレンジオキシメチレン基、酸素原子、硫黄原子、スルフィニル基、ス ルホニル基または式

(式中、 R^{31} は水素原子、炭素原子数 $1\sim 6$ 個のアルキル基、ホルミル基、炭素原子数 $2\sim 7$ 個のアルカノイル基、フェニル基、「炭素原子数 $1\sim 6$ 個のアルキル基、炭素原子数 $2\sim 7$ 個のアルカノイル基、ホートロ基、炭素原子数 $2\sim 7$ 個のアルカノイル基、ハロゲン原子もしくはトリフルオロメチル基」で置換されたフェニル基、ピリジル基もしくはベンジル基を示す。)で表される基を示す。)で表される基または

(iii) イミダゾリン-2-イル基を示し、

 R^2 は炭素原子数 $2\sim6$ 個のアルキル基、炭素原子数 $3\sim6$ 個のシクロアルキル基またはフェニル基を示し、

R³は水素原子または炭素原子数1~6個のアルキル基を示し、

R 1は炭素原子数1~4個のアルキル基を示す。]で表されるチアゾリン誘導体およびその塩。

- (2) R^3 が水素原子であり、 R^4 がメチル基である、請求の範囲第(1)項記載のチアゾリン誘導体およびその塩。
- (3) R³が水素原子であり、R⁴がメチル基であり、R²がイソプロピル基である、 請求の範囲第(1)項記載のチアゾリン誘導体およびその塩。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP96/01862

A. CL. Int	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER . C1 ⁶ C07D277/56, 417/12, 31/535	417/14, A61K31/425, 3	1/435, 31/495,			
According	to International Patent Classification (IPC) or to be	oth national classification and IPC				
1	LDS SEARCHED		· · ·			
Minimum	documentation searched (classification system followed	by classification symbols)				
Int	. C1° C07D277/56, 417/12, 31/535	417/14, A61K31/425, 3				
Documenta	tion searched other than minimum documentation to th	e extent that such documents are included in t	he fields searched			
Electronic o	lata base consulted during the international search (nam	ne of data have and where reactionable assembly				
CAS	ONLINE	- or one and, where premeatic, search	erms used)			
1						
C. DOCT	JMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where	•	Relevant to claim No.			
X	WO, 94/02472, Al (Taisho F	Pharmaceutical Co.,	1 - 3			
	February 3, 1994 (03. 02.					
	Claim etc. & AU, 9345136.	A & EP, 649843, A1				
	& US, 5478945, A					
P,A	WO, 95/34543, Al (Taisho P Ltd.),	harmaceutical Co.,	1 - 3			
	December 21, 1995 (21, 12,	95)				
	& AU, 9526308, A		,			
P,X	JP, 7-206860, A (Taisho Ph Ltd.),	armaceutical Co.,	1 - 3			
•	August 8 , 1995 (08. 08. 9					
P,X	JP, 7-242645, A (Taisho Ph. Ltd.),		1 - 3			
	September 19, 1995 (19. 09	. 95) (Family: none)				
P,X	JP, 7-242626, A (Taisho Pho Ltd.),	armaceutical Co.,	1 - 3			
X Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C					
		See patent family annex.				
"A" docume to be of	categories of cited documents; at defining the general state of the art which is not considere particular relevance	the bunchie of menty appealing the	tion but cited to understand			
"E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the multienties date of contraction when the document is taken alone						
special i	eason (as specified) at referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	"Y" document of particular relevance: the	laimed invention cannot be			
	•	complied will one of more other such d				
P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family						
Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report						
	August 28, 1996 (28. 08. 96) September 10, 1996 (10. 09. 96)					
Name and m	ailing address of the ISA/	Authorized officer				
Japanese Patent Office						
Facsimile No						
om PCT/IS	/210 (seesed shows) (T. I., 4000)	1 Ophono 140.				

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP96/01862

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No				
	September 19, 1995 (19. 09. 95) & WO, 95/19360, A1 & US, 5478945, A & AU, 9514246, A					
P,X	JP, 7-242647, A (Taisho Pharmaceutical Co., Ltd.), September 19, 1995 (19. 09. 95) & US, 5478945, A	1 - 3				
P,X	JP, 8-59641, A (Taisho Pharmaceutical Co., Ltd.), March 5, 1996 (05. 03. 96) (Family: none)					
P,X	JP, 8-81450, A (Taisho Pharmaceutical Co., Ltd.), March 26, 1996 (26. 03. 96) (Family: none)					
=						
	•					
		•				
	·					

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

	国際調査報告	、 国際出	 随番号 PCT/	JP96/01862
Int. Cl CO	属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) 17D277/56, 417/12, 417/1 1K31/425, 31/435, 31/45	. 4) 5, 31/5	3 5	
調査を行った: Int. Cl° C 0	行った分野 最小限資料(国際特許分類(I P C)) 7 D 2 7 7 / 5 6, 4 1 7 / 1 2, 4 1 7 / 1 1 K 3 1 / 4 2 5, 3 1 / 4 3 5, 3 1 / 4 9	4 5, 31/5	3 5	*
最小限資料以	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの			
	-			
CAS On		、調査に使用し	た用語)	
C. 関連する	ると認められる文献			
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連する	ときは、その関	連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X P, A	WO, 94/02472, A1 (大正製薬株: (03.02.94), 特許請求の範囲等 & AU, 9345136, A&EP, 649 & US, 5478945, A	843, A1		1-3
Р, Х	WO, 95/34543, A1 (大正製薬株: (21. 12. 95) &AU, 9526308, A JP, 7-206860, A (大正製薬株式:		*	1-3
	(08.08.95) (ファミリーなし)			
□ C欄の続き	とにも文献が列挙されている。	[] パテン	トファミリーに関	する別紙を参照。
* 引用文献のカテゴリー 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献(理由を付す) 「O」口頭による開示、使用、展示等に官及する文献 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「S)同一パテントファミリー文献				
国際調査を完了	てした日 28.08.96	国際調査報告	の発送日	0,09.96
日本国	D名称及びあて先 関特許庁 (ISA/JP) WF#48100		(権限のある職員) 岡部 義恵	4C 9283
果尽有	『千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 0	3-3581-11	0.1 内線 3/53

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Р, Х	JP, 7-242645, A (大正製薬株式会社) 19.9月.1995 (19.09.95) (ファミリーなし)	1-3
Р, Х	JP, 7-242646, A (大正製薬株式会社) 19.9月.1995 (19.09.95) &WO, 95/19360, A1&US, 5478945, A &AU, 9514246, A	1 – 3
Р, Х	JP, 7-242647, A (大正製薬株式会社) 19.9月.1995 (19.09.95) &US, 5478945, A	1-3
Р, Х	JP, 8-59641, A(大正製薬株式会社)5.3月.1996 (05.03.96) (ファミリーなし)	1 – 3
P, X	JP, 8-81450, A(大正製薬株式会社) 26. 3月. 1996 (26. 03. 96) (ファミリーなし)	. 1 – 3
		, .
	•	
		10
,		